(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-152511

(43)公開日 平成11年(1999)6月8日

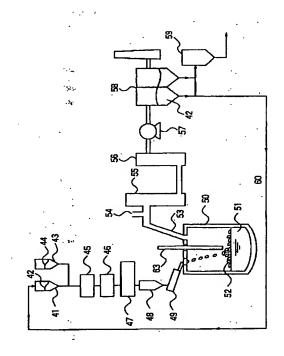
(51) Int.Cl. ⁶	設別記号	ΡI	
C21B 11/10		C 2 1 B 11/1	10
B 0 9 B 3/00		F 2 7 D 17/0	00 105K
F 2 7 D 17/00	105	C 2 2 B 7/0	02 A
C22B 7/02		B 0 9 B 3/0	00 301N
•			304G
		審査請求未	お前求 請求項の数5 FD (全8頁)
[21)出願番号	特願平9-334776	(71)出願人 00	00004123
		B	本劉管株式会社
(22) 出顧日	平成9年(1997)11月20日	東	で京都千代田区丸の内一丁目1番2号
		(72)発明者 磁	地 商 進市
	·	東	で京都千代田区丸の内一丁目1番2号 日
		本	網管株式会社内
		(72)発明者 細	川 隆弘
		東	京都千代田区丸の内一丁目1番2号 日
		本	網管株式会社内
		(72)発明者 瀧	本 秀樹
		東	「京都千代田区丸の内一丁目1番2号 日
		本	網管株式会社内
		(74)代理人 弁	理士 川和 高穂

(54) 【発明の名称】 製鋼炉ダストの処理方法及びダストペレット

(57)【要約】

【目的】 製鋼炉、特に電気炉ダストを減量化すると共 に亜鉛含有量の高いダストを回収する。

【構成】 製鋼炉ダストに、還元材として炭素材を炭素 含有量が6~40wt%となるように混合し、塊成化してダストペレットを電気炉に装入して、前記ダスト中の酸化鉄を還元して溶銑中に回収し、且つ、前記ダスト中の酸化亜鉛を還元蒸気化し、酸化亜鉛として集塵ダスト中に捕集回収し、前記ダスト中のその他の成分をスラグ化して前記ダストの減量化を図ることを特徴とする製鋼炉ダストの処理方法である。この方法は、特に電気炉ダストに有効に適用できる。



30

1

【特許請求の範囲】

٠.

【請求項1】 製鋼炉ダストに、還元材として炭素材を 炭素含有量が6~40wt%となるように混合し、塊成 化してダストペレットを得て、このダストペレットを電 気炉に装入して、前記ダスト中の酸化鉄を還元して溶銑 中に回収し、且つ、前記ダスト中の酸化亜鉛を還元蒸気 化し、酸化亜鉛として集塵ダスト中に捕集回収し、前記 ダスト中のその他の成分をスラグ化して前記ダストの減 量化を図ることを特徴とする製鋼炉ダストの処理方法。

【請求項2】 前記製鋼炉ダストが電気炉ダストである 10 ことを特徴とする請求項1記載の製鋼炉ダストの処理方 法。

【請求項3】 前記ダストベレットを、電気炉操業の屑 鉄溶解期末期から精錬期前期の間に、電気炉へ装入する ことを特徴とする請求項1記載の製鋼炉ダストの処理方

【請求項4】 製鋼炉ダストに、炭素材として、粒径が 5mm以下のコークス、石炭のいずれか1種、もしく は、それらの混合物を添加して炭素含有量が6~40 w t%になるように調整し、これを塊成化したことを特徴 20 とするダストペレット。

【請求項5】 前記製鋼炉ダストが電気炉ダストであ り、前記ダストペレットの粒径は2~15mmであると とを特徴とする請求項4記載のダストペレット。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、製鋼炉から発生す るダスト(製鋼炉ダストという)の減量化に関するもの であり、特に電気炉から発生するダスト (電気炉ダスト という)中の酸化亜鉛および酸化鉄を効率よく還元する ことにより、ダスト量を減量化し、結果として減容化す る方法に関する。

[0002]

【従来の技術】わが国において、製鋼炉ダスト、特に電 気炉ダストは、年間50万トン程度に達する。 とのう ち、約60%は、ダスト処理専門会社に引き取られ、ロ ータリーキルンや溶融炉等の専用処理設備により、亜鉛 原料として処理されている。

【0003】電気炉ダストを亜鉛原料とする場合、処理 コストの面から、ダスト中の亜鉛含有量が高いほどよ く、少なくとも、50wt%以上あることが望ましいと されている。亜鉛含有量が50 w t %未満の場合には亜 鉛の含有量の不足量に応じてダスト排出側が処理費用を 負担しており、その意味でも亜鉛含有量は可及的に高い ことが望まれている。

【0004】しかし、通常の電気炉ダストの亜鉛含有量 はせいぜい25 w t %程度であり、ダスト処理専門会社 に引き取られる際の評価は低いのが実状である。そのた め、発生ダストの全量が亜鉛原料として処理されるに至 ている。

【0005】また、近年、埋立用地が減少しているため 埋め立てが困難となっているだけでなく、ダスト中に含 まれる鉛、カドミウム等の重金属や、猛毒性のダイオキ シン等の有害成分が原因となって公害を引き起こす危険 も指摘されており、今後ますます埋め立て処理が難しく なると予想される。

2

【0006】さらに、ダストの埋め立て処理に要する費 用も、スラグの処理費の約10倍の費用が必要である。 今後、この費用も増加すると予想される。従って、製鋼 炉、特に電気炉ダストの減量化と、ダスト中の亜鉛含有 量を可及的に高めることが、極めて重要な課題となって いる。

【0007】ところで、従来から行われている電気炉ダ ストの処理方法は、主にダスト中の有価金属の回収を目 的としたもので、例えば、特開昭52-53714号公 報に記載された方法(従来技術1)がある。との処理方 法は、転炉、電気炉等の製鋼炉から発生する集塵ダスト に炭素粉を、ダスト9~7に対し炭素粉1~3の割合で 混入してペレット化した後、他の原料とともに製鋼炉に 装入し、ダスト中に含まれる金属酸化物(主として酸化 鉄)のみを溶鋼中に回収するリサイクル方式の集塵ダス トの処理方法である。

【0008】また、特開昭53-122604号公報に は、図5に示すような製鉄ダスト中の亜鉛等の揮発成分 の回収方法(従来技術2)が示されている。以下、図5 を参照しながらこの技術を説明する。

【0009】電気炉から排出された還元性のスラグ1 を、反応容器2に受け、電極3をこのスラグに挿入し、 スラグが流動性を失わない (1450~1500℃) 程 度に通電して加熱する。予めコークス粉とダストを製団 機によってブリケットに成型し、このブリケットを上記 反応容器に投入し、亜鉛等の揮発成分を還元する。この 際、上記反応を促進するため、電極からの投入電力を調 整し、スラグの流動を確保する。

【0010】反応終了後はスラグを反応容器から排出さ せ、その後の利用が容易なように破砕し、磁選し、鉄鋼 等の磁性物は再利用する。上記反応によって発生した亜 鉛等の揮発成分は反応容器上部に設けられた集塵フード 40 4により捕集し、バグフィルター5により回収する。 [0011]

【発明が解決しようとする課題】発明者らの検討によれ ば、電気炉ダストは、酸化鉄20~30wt%、酸化亜 鉛15~25wt%、及び残部としてシリカ、アルミ ナ、酸化カルシウム等からなるスラグを含んでいる。と の内酸化鉄と酸化亜鉛等を有価金属として回収すれば理 論的には約50 w t %の減量化が可能と考えられる。

【0012】同時に、ダスト中のスラグ成分を溶融し、 スラグに改質すれば一層の減量化が期待できる。との方 らず、約40%のダストは、そのまま埋め立て処理され 50 法は、また、有価金属のリサイクルの面からも有効であ

ると同時に、埋め立て処理コストも大幅に低減し得るも のと考えられる。

【0013】しかし、上述した先行技術は、ダストの減量化およびスラグへの改質と言う観点からすれば、次のような問題を有している。即ち、従来技術1においては、酸化鉄からの鉄の回収は可能であるが、酸化亜鉛の還元およびその他の成分のスラグ化が不十分であるため、ダストの減量化の面では期待するほどの効果がない。また、ダスト中の亜鉛を回収していない。

【0014】従来技術2では、酸化鉄を回収するため に、所定量のダストを処理した後、スラグを反応容器か ら排出して、冷却→破砕→破選という工程が必要であ る。このため、熱エネルギーの損失と、鉄分回収のため の設備費が必要となること、処理時間が長いといった問 題点がある。

【0015】そとで、本発明は、上記のような問題点を解決するためになされたもので、ダスト中の酸化亜鉛および酸化鉄を容易に還元・回収し、製鋼炉ダスト、特に電気炉ダストのスラグ化を促進し、大幅にダストを減量化することにある。

[0016]

【課題を解決するための手段】本発明は、製鋼炉ダスト、特に電気炉ダストに還元用炭素材を混合して塊成化し、再び電気炉に戻し、溶鉄中で還元することにより電気炉ダストを減量化する方法において、(1)還元用炭素材の量、(2)還元用炭素材の粒径、(3)ダストベレットの粒径、(4)ダストベレットの電気炉への投入タイミング等を適正にすることにより酸化亜鉛、酸化鉄の還元をより効率的に行なう。また、酸化亜鉛、酸化鉄以外の成分のスラグ化も促進することにより、電気炉ダストの大幅な減量化を達成し、同時に減量化したダスト中の亜鉛含有率を大幅に上昇させることができるとの知見を得て、下記の発明に至った。

【0017】第1の発明は、製鋼炉ダストに、還元材として炭素材を炭素含有量が6~40w t%となるように混合し、塊成化してダストペレットを得て、このダストペレットを電気炉に装入して、前記ダスト中の酸化鉄を還元して溶銑中に回収し、且つ、前記ダスト中の酸化亜鉛を還元蒸気化し、酸化亜鉛として集塵ダスト中に捕集回収し、前記ダスト中のその他の成分をスラグ化して前記ダストの減量化を図ることを特徴とする製鋼炉ダストの処理方法である。

【0018】第2の発明は、前記製鋼炉ダストが電気炉ダストであることを特徴とする製鋼炉ダストの処理方法である。

【0019】第3の発明は、前記ダストペレットを、電気炉操業の屑鉄溶解期末期から精錬期前期の間に、電気炉へ装入することを特徴とする製鋼炉ダストの処理方法である。

【0020】第4の発明は、製鋼炉ダストに、炭素材と 50 にも使用される。

して、粒径が5mm以下のコークス、石炭のいずれか1種、もしくは、それらの混合物を添加して炭素含有量が6~40wt%になるように調整し、これを塊成化したことを特徴とするダストペレットである。

【0021】第5の発明は、前記製鋼炉ダストが電気炉ダストであり、前記ダストペレットの粒径は2~15mmであることを特徴とするダストペレットである。 【0022】

【発明の実施の形態】本発明の基本構成は、製鋼炉ダストに、還元材として炭素材を炭素含有量が6~40wt%となるように混合し、塊成化してダストペレットを得て、このダストペレットを電気炉に装入して、前記ダスト中の酸化鉄を還元して溶銑中に回収し、且つ、前記ダスト中の酸化亜鉛を還元蒸気化し、酸化亜鉛として集塵ダストとして捕集回収し、前記ダスト中のその他の成分をスラグ化してダストの減量化と減容化を図る製鋼炉ダストの処理方法である。

【0023】製鋼炉としては現在転炉と電気炉が主流であり、これらのダストを処理する必要があるが、転炉からのダストは亜鉛の含有量は低いので主に酸化鉄の回収が主たる目的となる。電気炉からのダストは後述するように亜鉛含有量が高いので亜鉛と酸化鉄中の鉄分の回収、及び減量化が主たる目的となる。

【0024】通常の電気炉操業では、例えば、1 チャージ当たり100 tのスクラップを溶解する際に発生するダストの量は約1.4 tである。本発明では、このダストを約0.5 t程度減量化する。また、新たに発生するスラグ量は、0.2 t程度としたい。

【0025】本発明の実施の態様を図1により説明する。図1は、この発明の電気炉ダストの処理装置の概要図である。この装置は転炉ダストにも適用できるものである。アーク式電気炉50からの排ガスは排風機57によって誘引され、排ガス中の未燃成分は、燃焼塔55内で空気吹き込み口54から供給された空気によって燃焼し、高温の排ガスとなる。この排ガスをガスクーラ56で冷却し、次に排ガス中のダストを集塵装置58によって捕集する。

【0026】この集塵装置捕集ダスト42はダストホッパー41に貯えられ、炭素材ホッパー43に貯えられた 40 炭素材である還元用コークス粉44と共に、混合機45 で十分に混合される。その混合物は、塊成化装置46 で、直径2~15mm程度の大きさにダストペレットに 塊成化される。

【0027】とのダストペレットは、乾燥、予熱装置47において、乾燥、予熱された後、中間ホッパー48を経て、定量供給機49によって、電気炉50に定量投入される。電気炉50には、その中央に電極装置63が設置されており、とこからアークを発生させ、その熱はスクラップを溶解し、鋼を製造すると共に、ダストの還元にも使用される

【0028】ダストペレットの電気炉に投入する時期 は、電気炉50に溶鉄51が存在する、スクラップの溶 解期末期から精錬期前期とする。なお、スクラップを複 数回に分けて電気炉に装入する場合には、スクラップを 追装して、通電を開始した3分経過後からでも可能であ る。

【0029】電気炉50には、その内部にスクラップが 溶解した溶鉄51が入っており、投入されたダストペレ ット52は、その比重が1.2~2.5であり、溶鉄5 1に比べて小さいため、溶鉄表面に浮遊する。ダスト中 10 の酸化鉄は、主として、ダストペレット中の炭素材によ って還元されて、鉄として溶鉄中に回収される。

【0030】また、酸化亜鉛は、ダストペレット中の炭 素材によって還元され、蒸発し、排ガスダクト53に設 置された空気導入口54から導入される空気中酸素によ って酸化され、10μm未満の微細な酸化亜鉛粒子とな る。

【0031】一方、ダストペレットの一部分は溶鉄51 からの熱衝撃によって、粉化し、未反応のままで系外へ 排出される。また、電気炉50におけるスクラップの溶 20 解期には、スクラップから酸化亜鉛を含有するダストが 発生する。

【0032】電気炉50からの排ガスは、排風機57に よって誘引され、燃焼塔55で排ガス中の未燃成分を燃 焼させた後、集塵装置58で、前記の酸化亜鉛粒子と、 未反応ダスト及びスクラップ溶解時発生ダストを捕集す る。捕集したダストは、一部、製品ホッパー59に貯え られ、亜鉛材の原料として、精錬メーカに引き渡され る。

【0033】残りの捕集ダストは、ダストリサイクルラ イン60を経て、ダストホッパー41に戻される。この 再循環ダストは、原料ダストと共に、再度塊成化装置4 8によって塊成化されて、電気炉内に再度装入されて、 還元処理される。

【0034】製鋼炉である転炉、電気炉は集塵機として 電気集塵機、またはバグフィルターを備えており、この 集塵機でダストが補集される。このダストは粉状体であ り、その後の処理に不便であるため、塊成化してペレッ トする。ペレットの製造に際して、酸化鉄と酸化亜鉛を 還元する還元材としてコークス粉等の炭素材を含ませ

【0035】還元材として必要な炭素含有量について検 討した結果によれば、ダスト中の酸化亜鉛は15~25 wt%程度含有されている。従って、ZnO+C=Zn + C O の 反応式をもとに計算される、ダスト中の酸化亜 鉛の還元に必要な炭素の化学量論的必要量はダストlt 当たり22~37kgである。しかし、ダストの減量化 を図るためには、酸化亜鉛のみならずダスト中に20~ 30 w t %存在する酸化鉄の還元を促進させることも必 要である。

【0036】酸化鉄の還元まで考慮すると、酸化亜鉛の 還元に関与する炭素の化学量論的必要量の3倍となる。 しかし、実際にダストペレット中の炭素が還元反応に寄 与する効率を考慮すると、酸化亜鉛の還元に関与する炭 素の化学量論的必要量の10倍の炭素量が必要である。 【0037】図2に、電気炉へのダストペレット投入量 に対し、還元処理後のダストペレットの亜鉛含有量をバ ラメータとして、回収ダストの平均亜鉛含有量の計算値 を示す。図2の回収ダストの亜鉛含有量は、電気炉に投 入したダストペレットの還元処理後の亜鉛含有量と、屑 鉄溶解時に新たに発生するダスト中の亜鉛含有量(25 wt%にした)の加重平均として求めたものである。

【0038】図2からダストペレット中の還元処理後の 亜鉛含有量を50%wtにすると、1チャージ、層鉄1 00 tに対してこのダストペレットを1 t 電気炉に投入 した場合、回収ダスト中の亜鉛含有量は約31 w t %に なると計算される。このように本発明により亜鉛含有量 が濃化される。また、この濃化された回収ダストを更に ダストペレットとしてリサイクルすると回収されたダス トの亜鉛含有量は徐々に濃化して行く。

【0039】次に、塊成化する際に加える炭材について 述べる。炭素材はダスト中の酸化亜鉛および酸化鉄の還 元剤として効果のあるコークス、石炭のいずれか、もし くはそれらの混合物でも良いが、粒径が5mm以下であ ることが望ましい。粒径が5mm以上では、塊成化が困 難となるためである。

【0040】さらに、炭素含有量を調整した後、ダスト を外径2~15mm、平均粒径4~10mmの大きさに 塊成化し、この塊成化したダストペレットを、再度、電 気炉内に保持された溶鉄中に装入する。

【0041】外径2mmは排ガスと共に搬送されない粒 径の下限値であり、また、ダストペレットの粒径が15 mm超える場合は、系外にはガスと共に搬出されない が、逆に粒径が大きすぎて、完全に還元反応が終了する のに要する時間が過大にかかってしまうためである。

【0042】また、塊成化されたダストペレットを電気 炉へ投入する際の最適投入時期は、還元反応が十分進行 するための十分な反応時間と高温を確保する観点から、 電気炉内に溶鉄が存在することが必要であり、屑鉄の溶 40 解期末期から精錬前期までとする。

【0043】図3に、電気炉に投入したダストペレット 量に対する回収ダストの減量化の計算結果を、ダストペ レットの還元処理後の亜鉛含有量をバラメタとして示 す。計算に際しては新たに装入するスクラップから発生 するダストからの亜鉛含有量を25 w t%とし、装入す るダストペレットの亜鉛含有量に対する減量化を示す。 例えばダストペレットの還元処理後の亜鉛含有量が30 w t %になれば、このダストペレットの減量化率は約2 5/30(=0.83)となる。

50 【0044】従って、電気炉に装入するダストペレット

が1 tの場合には0.17 t減量化されることになる。 また、図3からダストペレットの還元処理後の亜鉛含有 量が高いほどダストの減量化が大きい。また、ダストベ レットの装入量が一定の場合、装入されるダストペレッ ト中の酸化鉄割合が大きいほど、ダスト中の酸化鉄が還 元されるので、回収ダスト中の亜鉛含有量が増大する。 【0045】本発明では、亜鉛の還元が安定して行われ る結果、ダストペレットの還元処理後の亜鉛含有量は後 述する実験からも50wt%以上確保可能であり、図3 からこの場合にはたとえばダストペレットを100 t 電 10 気炉に1t/ch装入した場合、約0.5tの減量化が 可能になると計算される。また、このダストペレットの 電気炉への装入量を増大させれば、減量化の量も増加す る。

【0046】また、本発明によれば、近年その毒性が問 題視されているダストに付着したダイオキシンも、髙温 で処理されるので、99%以上の高効率で除去できる。 なお、本発明は電気炉から直接排出される排ガス中のダ ストのみを対象とするものではなく、電気炉の排ガス処 理系に挿入された屑鉄予熱装置からの排ガス中のダスト 20 にも何ら支障なく適用できる。また、この方法は転炉ダ ストに適用できることは言うまでもない。

[0047]

【実施例】高周波誘導炉に保持された溶鉄200kg中 に、炭素含有量を25wt%に調整したダストペレット 15kg (ダスト量は11, 25kg) を投入し、溶鉄 温度を1500℃とし、5分間維持し、発生したダスト およびスラグの重量と鉄分の分析を行った。その結果を 図4に示した。

【0048】との場合、投入ダスト15kg当たり、新 30 たに発生したダストが4.7kgであり、また、新たに 発生したスラグは2.5kgであった。ダストは約42 wt%に減量され、新たに発生した回収ダスト中の亜鉛 含有量は約59wt%であった。

【0049】鉄分のバランスを計算すると、投入ダスト 中の鉄分3.5 kgの76%に相当する2.6 kgが鉄 浴中に回収され、回収されなかった割合は、新たに発生 したダスト中には19%、新たに発生したスラグ中には 5%程度であることが判明した。

【0050】実操業における実施例では、1チャージ1 40 52:ペレット 00 t の電気炉から発生ダストは、亜鉛含有量が25 w t%であり、発生量は1.4tであった。この内1tを ダストペレット (炭素材を25 w t %含有させた) とし て電気炉に再度装入した結果、減量化量は0.5 t であ った。装入したダストペレットのみに注目すると回収ダ スト中の亜鉛含有量は約50 w t %であるが、新たなス クラップから発生するダスト中の亜鉛含有量は25 w t %であるため、回収されたダストの平均の亜鉛含有量は 31wt%に達した。

【0051】とのようにして、必要最小限のダストを再 循環し、効率よく処理した結果、ダストの減量化が図る ことができ、かつ亜鉛含有量の高いダストを回収するこ とができた。このような操業を順次繰り返すことにより 回収ダストの亜鉛含有量は徐々に高めることができるも 期待される。

[0052]

【発明の効果】本発明の方法によれば、電気炉から発生 するダストに、還元用炭素材を適量混合し、塊成化して ダストペレットとして、このダストペレットを再度電気 炉内に投入又は装入する方法により、電気炉ダストを減 量化することができる。また、本発明の方法では、酸化 鉄は還元されて溶融鉄中に回収されるので、新たに、回 収鉄分を分離する必要がない。さらに、減量化されたダ スト中の亜鉛含有量は30 w t %以上に高められるた

め、亜鉛原料としての評価を髙めるとができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施する装置の概要図である。

【図2】100 t 電気炉におけるダストペレットの投入 量に対する回収ダストの亜鉛含有量の計算値を示す図で

【図3】100t電気炉におけるダストペレットの投入 量に対するダスト減量化を示す図である。

【図4】本発明の実施例におけるマスバランスを示す図 である。

【図5】従来のダストから亜鉛を回収する装置の概要を 示す図である。

【符号の説明】

41:ダストホッパー

42:集塵装置捕集ダスト

43:炭素材ホッパー

44:炭素材

45:混合機

46:塊成化装置(ペレッタイザ)

47:乾燥予熱装置

48:中間ホッパー

49:定量供給機

50:電気炉

51:溶鋼

53:排ガスダクト

54:空気導入口

55:ガス燃焼塔

56:ガスクーラ

57:排風機

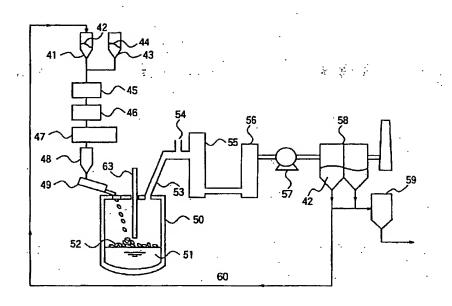
58:集摩装置

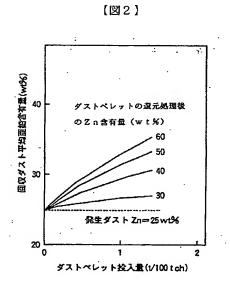
59:製品ホッパー

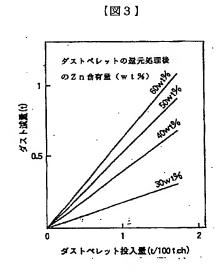
60:ダストリサイクルライン

63:電極

【図1】







【図4】

投入ダスト	投入量 kg(溶鉄200kg当り)	15
	Fe %	23.1
	投入Fe量 kg(①)	3.5
回収ダスト	回収量 kg	4.7
	Fe %	14.2
	Fe 量 kg(②)	0.7
	投入Fe量に対する割合(②/①) %	19.2
発生スラグ	発生量 kg	2.5
	Fe %	6.3
	Fe 🛣 kg(③)	0.2
	投入Fe量に対する割合(③/①)%	4.6
生成メタル	Fe 景(①②③=④)kg	2.6
	投入Fe量に対する割合(④/①)%	74.2

【図5】

